

1. Распределите перечисленные ниже формулы веществ на четыре группы.  
Дайте названия всем веществам.

$\text{Al}(\text{OH})_3$ ;  $\text{NaNO}_3$ ;  $\text{CuOH}$ ;  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ;  $\text{SO}_3$ ;  $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$ ;  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ;  
 $\text{H}_2\text{CO}_3$ ;  $\text{HNO}_3$ ;  $\text{NaOH}$ ;  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ;  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ;  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ;  $\text{BaSO}_4$ .

2. Составьте формулы веществ по названиям:

А) оксид железа (II)

Б) сульфит цинка

В) гидроксид бария

Г) хлорид фосфора (V)

3. Укажите степень окисления каждого элемента в соединениях:

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ .

$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ;

$\text{Al}(\text{OH})_3$